8.Какие ионы имеют электронное строение Ne, Ar?

11.СОставте электронную схему и электронную формулу, укажите возможные степени окисления, высший оксид и гидроксид, и характер атомов следующих элементов:

з)Zn, N

14.Докажите амфотерный характер следующих оксидов:

б)ZnO

15.Приведите уравнения реакций, подтверждающие химические свойства следующих соединений:

з)FeSO4

16.Назовите нижеприведенные комплексные соединения, укажите внешнюю и внутреннюю координационные сферы, комплексообразователь, лиганды, координационное число:

з)Fe4[Fe(CN)6]3, [Ni(NH3)6](NO3)2

22.При некоторых заболеваниях в кровь вводят 0,85% раствор NaCl.

Вычислите:

б)сколько граммов соли вводится в организм при вливании 400,0

раствора?

26.Определить массу кристаллической соды Na2CO3 х10 H2O,необходимую

для приготовления:

б)500мл. 0,5н раствора

30.Найти молярность 36,2% раствора HCl, плотность которого 1,18г\мл.

38. Какие количества 95%-ного и 105-ного раствора серной кислоты следует смешать, чтобы

Получить:

б)4 кг. 15%-ного раствора

41. Написать в ионно-молекулярной форме уравнения реакций, приводящих к образованию малорастворимых осадков, газов или мало диссоциирующих соединений:

з)Fe(OH)3 + HNO3 =

42. Какие из перечисленных ниже солей подвергаются гидролизу? Для каждой из гидролизующихся солей написать уравнение гидролиза в ионно-молекулярной форме и указать реакцию ее водного раствора?

з) NaClO, ZnSO4, (NH4)2CO3, KNO3

43.В ниже приведенных реакциях окисления- восстановления расставить коэффициенты электронно-ионным методом:

з) Na2 SO3 + KMnO4+H2SO4 = Na2SO4 + K2SO4 + MnSO4 + H2O

51. Характеристика серы, исходя из ее положения в периодической системе, с точки зрения теории строения атома, возможные степени окисления.

60. Качественные реакции на сульфиды, сульфиты, сульфаты

69. Оксиды азота, способы получения, свойства.

79. Характеристика углерода, исходя из его положения в периодической системе, с точки зрения теории строения атома, степени окисления

92. Характеристика меди, исходя из их положения в периодической системе, с точки зрения теории строения атома, степени окисления.

103.Свойства соединений кальция

112. Характеристика хрома, исходя из его положения в периодической системе, с точки зрения теории строения атома, степени окисления.

122. Свойства железа

125. Биологическая роль железа. Применение железа и его соединений в медицине и народном хозяйстве.